

S1 1 PN=EP 241918

1/7/1

DIALOG(R)File 351:Derwent WPI
(c) 2003 Thomson Derwent. All rts. reserv.
007296329

WPI Acc No: 1987-293336/*198742*

**New 1-hydroxy-2-pyridone derivs. - useful as antimycotic, antibacterial
and antiviral agents**

Patent Assignee: HOECHST AG (FARH)

Inventor: DITTMART W; GROEBEL B T; HAENEL H; LOHAUS G; RAETHER W;

REUSCHLING D; DITTMAR W; GROEBEL B; GROBEL B; HANEL H

Number of Countries: 025 Number of Patents: 022

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
EP 241918	A	19871021	EP 87105537	A	19870414	198742 B
DE 3613061	A	19871022	DE 3613061	A	19860418	198743
AU 8771717	A	19871022				198749
JP 62249974	A	19871030	JP 8793445	A	19870417	198749
NO 8701602	A	19871109				198750
HU 43824	T	19871228				198804
ZA 8702745	A	19871112	ZA 872745	A	19870416	198804
DE 3626211	A	19880204	DE 3626211	A	19860802	198806
DK 8701983	A	19871019				198806
FI 8701699	A	19871019				198806
PT 84702	A	19880421				198822
AT 8702583	A	19881215				198904
US 4797409	A	19890110	US 8738903	A	19870416	198905
JP 91000864	B	19910109	JP 8793445	A	19870417	199105
IL 82231	A	19910610				199130
EP 241918	B1	19920527	EP 87105537	A	19870414	199222
CA 1302415	C	19920602	CA 535001	A	19870416	199223
DE 3779352	G	19920702	DE 3779352	A	19870414	199228
			EP 87105537	A	19870414	
DK 167494	B	19931108	DK 871983	A	19870415	199350
ES 2041656	T3	19931201	EP 87105537	A	19870414	199401
KR 9507754	B1	19950714	KR 873684	A	19870417	199716
KR 9507755	B1	19950714	KR 877131	A	19870704	199716 N

Priority Applications (No Type Date): DE 3626211 A 19860802; DE 3613061 A
19860418; KR 877131 A 19870704

Cited Patents: A3...8917; DE 2214608; DE 2234009; No-SR.Pub

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

EP 241918 A G 18

Designated States (Regional): AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE

US 4797409 A 9

EP 241918 B1 G 30 C07D-213/89

Designated States (Regional): AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE

DE 3779352 G C07D-213/89 Based on patent EP 241918

DK 167494 B C07D-213/89 Previous Publ. patent DK 8701983

ES 2041656 T3 C07D-213/89 Based on patent EP 241918

CA 1302415 C C07D-213/89

KR 9507754 B1 C07D-213/89

KR 9507755 B1 C07D-213/89

Abstract (Basic): EP 241918 A

(A) 1-Hydroxy-2-pyridones of formula (I) are new: R₁-R₃ = H or 1-4C alkyl; X = O or S; Y = H or up to 2 halogen atoms, i.e. Cl and/or Br; Z = a direct bond, O, S, C(R)₂, or 2-10C alkylene or alkenylene (opt. substd. by 1-4C alkyl) in which one or more C atoms may be replaced by O and/or S, provided that these are sepd. by at least 2C atoms. R = H or 1-4C alkyl; Ar = mono- or bicyclic aryl opt. substd. by up to 3 of F, Cl, Br, OMe, 1-4C alkyl, CF₃ and OCF₃.

(B) Intermediates of formula (IV) are also new.

Specifically R₁ = R₃ = A; R₂ = Me; X = O; Z = a bond, O or an O-contg. gp.; Ar = opt. substd. phenyl, biphenyl, phenylalkylphenyl or phenoxyphenyl.

USE/ADVANTAGE - (I) are antimycotic agents, esp. useful for topical treatment of skin and mucosal infections in humans and animals, e.g. with higher activity than clotrimazol against Trichophyton mentagrophites. They are also stated to have antibacterial and antiviral activity, e.g. against herpes viruses. (Corrected entry)

Dwg.0/0

Abstract (Equivalent): EP 241918 B

A 1-hydroxy-2-pyridone of the formula (I) in which R₁, R₂ and R₃, which are identical or different, denote hydrogen or lower alkyl having 1-4 carbon atoms, X denotes S or O, Y denotes hydrogen or up to 2 halogen atoms, namely chlorine and/or bromine, Z denotes a single bond or the bivalent radicals O, S, -CR₂- (R = H or Cl-C₄-alkyl) or other 2-valent radicals with 2-10 carbon and, optionally, oxygen and/or sulfur atoms linked to form a chain, it being obligatory when the radicals contain 2 or more oxygen and/or sulfur atoms for the latter to be separated by at least 2 carbon atoms, and it being possible for 2 adjacent carbon atoms also to be linked together by a double bond, and the free valencies of the carbon atoms being saturated by H and/or Cl-C₄ alkyl groups, denotes an aromatic ring system which has up to two rings and is selected from the group comprising phenyl, naphthyl, tetrahydronaphthyl, indenyl, biphenyl, diphenylalkane, diphenyl ether and diphenyl thioether, and which can be substituted by up to three radicals from the group comprising fluorine, chlorine, bromine, methoxy, Cl-C₄-alkyl, trifluoromethyl and trifluoromethoxy.

Abstract (Equivalent): US 4797409 A

1-Hydroxy-2-pyridone of formula (I) is new. In (I), R₁, R₂ and R₃ are each H, 1-4Calkyl; X is O or S; Y is H or 1 or 2 Cl or Br; Z is bond or O, S, -C(R)₂-; R is H, 1-4Calkyl, 2-10C-bivalent radical opt. with O or S; Ar is aromatic ring, viz. Ph, naphthyl, tetrahydronaphthyl, indenyl, biphenyl, diphenylalkane, diphenylether, diphenylthioether, all opt. substd. 1-3 F, Cl, Br, MeO, 1-4Calkyl, CF₃, COCF₃. Esp. cpds. include 6-(4-(4-chlorophenoxy) phenoxyethyl)-1-hydroxy -4-methyl-2-pyridone.

(I) may be prepd. e.g. by reacting 6-halogenomethyl-2-pyrrones with phenols or thiophenols or conversion of new aryloxy methyl and thio-methylpyrrones (V).

USE - Antimycotics, antibacterials and antivirals.

Derwent Class: B03; C02; U12

International Patent Class (Main): C07D-213/89

International Patent Class (Additional): A01N-043/40; A61K-031/44;

C07D-211/00; C07D-309/38

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

Anmeldenummer: 87105537.2

Int. Cl. 4: C07D 213/89, A61K 31/44,
 //C07D309/38

Anmeldetag: 14.04.87

Priorität: 18.04.86 DE 3613061
 02.08.86 DE 3626211

Veröffentlichungstag der Anmeldung:
 21.10.87 Patentblatt 87/43

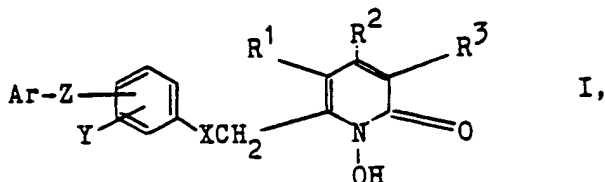
Benannte Vertragsstaaten:
 AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE

Anmelder: HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT
 Postfach 80 03 20
 D-6230 Frankfurt am Main 80(DE)

Erfinder: Lohaus, Gerhard, Dr.
 Uhlandweg 4
 D-6233 Kelkheim (Taunus)(DE)
 Erfinder: Dittmar, Walter, Dr.
 Uhlandstrasse 10
 D-6238 Hofheim am Taunus(DE)
 Erfinder: Hänel, Heinz, Dr.
 Tannenwaldallee 80
 D-6380 Bad Homburg(DE)
 Erfinder: Raether, Wolfgang, Dr.
 Falkensteinstrasse 6
 D-6072 Dreieich(DE)
 Erfinder: Reuschling, Dieter, Dr.
 Beethovenstrasse 27
 D-6308 Butzbach(DE)
 Erfinder: Gröbel, Bengt-Thomas, Dr.
 Im Hainpfad 10
 D-6232 Bad Soden am Taunus(DE)

1-Hydroxy-2-pyridone, Verfahren zu ihrer Herstellung und Arzneimittel, die sie enthalten, sowie bei der Herstellung der 1-Hydroxy-2-pyridone gebildete Zwischenprodukte.

Neue 1-Hydroxy-2-pyridone der allgemeinen Formel I



worin bedeuten

R¹, R² und R³, die gleich oder verschieden sind, Wasserstoff oder niederes Alkyl mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen, wobei R¹ und R² vorzugsweise Wasserstoff sind und R³ vorzugsweise Methyl ist,

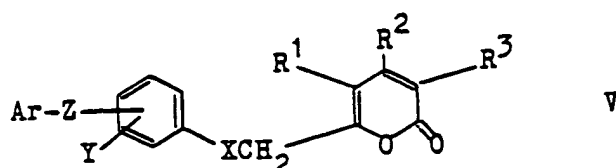
X S oder vorzugsweise O,

Y Wasserstoff oder bis zu 2 Halogenatome, nämlich Chlor und/oder Brom,

Z eine Einfachbindung oder die zweiwertigen Reste O, S, -CR₂- (R = H oder C₁-C₄-Alkyl) oder andere 2-

wertig Reste mit 2 - 10 kettenförmig verknüpften C- und gegebenenfalls O- und/oder S-Atomen, wobei - wenn die Reste 2 oder mehr O- und/oder S-Atome enthalten - letztere durch mindestens 2 C-Atome voneinander getrennt sind und wobei 2 benachbarte C-Atome auch durch eine Doppelbindung miteinander verknüpft sein können und die freien Valenzen der C-Atome durch H und/oder C-, C-, Alkylgruppen abgesättigt sind.

Ar ein aromatisches Ringsystem mit bis zu zwei Ringen, das durch bis zu drei Reste aus der Gruppe Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, C-, C-, Alkyl, Trifluomethyl und Trifluormethoxy substituiert sein kann, werden nach verschiedenen Verfahrensvarianten hergestellt. Die Verbindungen und ihre physiologisch verträglichen Salze mit anorganischen oder organischen Basen sind hauptsächlich antimykotisch, antibakteriell und antiviral wirksam. Auch die bei der Herstellung der Verbindungen der Formel I auftretenden Verbindungen der Formel V



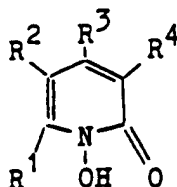
worin R¹, R², R³, X, Y und Ar die gleiche Bedeutung wie in Formel I haben, sind neu.

1-Hydroxy-2-pyridone, Verfahren zu ihrer Herstellung und Arzneimittel, die sie enthalten, sowie bei der Herstellung der 1-Hydroxy-2-pyridone gebildete Zwischenprodukte

Gegenstand der Erfindung sind neue 1-Hydroxy-2-pyridone der allgemeinen Formel I (siehe Patentanspruch 1), ihre Anwendung zur Bekämpfung hauptsächlich von Infektionen durch Pilze und Hefen sowie Arzneimittel, die diese Verbindungen enthalten; Erfindungsgegenstand sind weiterhin auch spezielle bei der Herstellung der neuen 1-Hydroxy-2-pyridone gebildete Zwischenprodukte.

5 Aus der DE-PS 22 34 009 sind Verbindungen der Formel II bekannt

10



II

15 in der R¹ u.a. Aryloxyalkyl oder Arylmercaptoalkyl mit Alkyl von 1 - 4 C-Atomen bedeutet. Diese Reste werden spezifisch nur als Phenylloxymethyl oder Phenylmercaptomethyl erläutert. Außer Aryloxyalkyl oder Arylmercaptoalkyl kann R¹ nach der DE-PS 22 34 009 auch verschiedene andere Reste darstellen, wie Aryl, Aralkyl mit Alkyl von 1 - 4 C-Atomen, Arylalkenyl mit Alkenyl von 2 - 4 C-Atomen, Benzhydryl und Phenylsulfonylalkyl mit Alkyl von 1 - 4 C-Atomen. Soweit für diese Reste in der genannten Patentschrift
20 Spezifizierungen angegeben werden, handelt es sich durchweg - mit Ausnahme des Arylrestes selbst, der auch als Naphthyl angegeben wird - nur um Phenylreste, die gegebenenfalls durch Alkylgruppen mit 1 - 4 C-Atomen, Alkoxygruppen mit 1 - 4 C-Atomen, Nitrogruppen, Cyangruppen oder Halogen substituiert sind.

Demgegenüber bezieht sich die Erfindung auf solche 1-Hydroxy-2-pyridonderivate, in denen der Substituent in 6-Position (R¹ in Formel II) ein aromatisches System beinhaltet, das mindestens 2 isolierte,
25 gegebenenfalls substituierte aromatische Ringe enthält und über eine Oxymethylgruppe oder eine Thiomethylgruppe an den Pyridonrest gebunden ist, und die durch die allgemeine Formel I beschrieben werden.

Gegenstand der Erfindung sind also 1-Hydroxy-2-pyridone der allgemeinen Formel I (s. Patentanspruch 1),

worin bedeuten

30 R¹, R² und R³, die gleich oder verschieden sind, Wasserstoff oder niederes Alkyl mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen, wobei R¹ und R³ vorzugsweise Wasserstoff sind und R² vorzugsweise Methyl ist,

X S oder vorzugsweise O,

Y Wasserstoff oder bis zu 2 Halogenatome, nämlich Chlor und/oder Brom,

35 Z eine Einfachbindung oder die zweiwertigen Reste O, S, -CR₂- (R = H oder C₁-C₄-Alkyl) oder andere 2-wertige Reste mit 2 - 10 kettenförmig verknüpften C- und gegebenenfalls O- und/oder S-Atomen, wobei - wenn die Reste 2 oder mehr O- und/oder S-Atome enthalten - letztere durch mindestens 2 C-Atome voneinander getrennt sein müssen und wobei 2 benachbarte C-Atome auch durch eine Doppelbindung miteinander verknüpft sein können und die freien Valenzen der C-Atome durch H und/oder C₁-C₄-Alkylgruppen abgesättigt sind,

40 Ar ein aromatisches Ringsystem mit bis zu zwei Ringen, das durch bis zu drei gleiche oder verschiedene Reste aus der Gruppe Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, C₁-C₄-Alkyl, Trifluormethyl und Trifluormethoxy substituiert sein kann.

In den Resten Z sind die C-Kettenglieder vorzugsweise CH₂-Gruppen. Wenn die CH₂-Gruppen durch C₁-C₄-Alkylgruppen substituiert sind, sind CH₃ und C₂H₅ bevorzugte Substituenten.

45 Beispielhafte Reste Z sind:

-O-, -S-, -CH₂-, -(CH₂)_m- (m = 2-10), -C(CH₃)₂-, -CH₂O-, OCH₂-, -CH₂S-, -SCH₂-, -SCH(C₂H₅)-, -CH=CH-CH₂O-,
-O-CH₂-CH=CH-CH₂O-, -OCH₂CH₂O-, -OCH₂CH₂CH₂O-, -SCH₂CH₂CH₂S-, -SCH₂CH₂CH₂CH₂O-,
-SCH₂CH₂OCH₂CH₂O-, -SCH₂CH₂OCH₂CH₂O-CH₂CH₂S-, -S-CH₂-C(CH₃)₂-CH₂-S-, etc.

Der Begriff aromatisches Ringsystem umfaßt Phenyl und kondensierte Systeme wie Naphthyl, Tetrahydronaphthyl und Indenyl, sowie isolierte Systeme wie solche, die sich vom Biphenyl, Diphenylalkanen, Diphenyläthern und Diphenylthioäthern ableiten.

Wichtige Vertreter der durch die Formel I charakterisierten Verbindungsklasse sind z.B. 6-[4-(4-Chlorphenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 167°C (1), 6-[4-(2,4-Dichlorphenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 162°C (2), 6-[Biphenyl-4-oxymethyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 184°C (3), 6-[4-Benzyl-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 149°C (4), 6-[4-(2,4-Dichlorbenzyloxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 172°C (5), 6-[4-(4-Chlorphenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-3,4-dimethyl-2-pyridon, Schmp. 155°C (6), 6-[4-(2,4-Dichlorbenzyloxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-3,4-dimethyl-2-pyridon, Schmp. 169°C (7), 6-[4-(Cinnamyl-oxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 179°C (8), 1-Hydroxy-4-methyl-6-[4-(4-trifluormethyl-phenoxy)-phenoxy-methyl]-2-pyridon, Schmp. 149°C (9), 1-Hydroxy-4-methyl-6-[4-(naphth-1-yl-methoxy)-phenoxy-methyl]-2-pyridon, Schmp. 179°C (10), 6-[4-(4-Chlorphenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4,5-dimethyl-2-pyridon (11), 6-[4-(4-Chlorphenoxy)-phenoxy-methyl]-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 158°C (12), 6-[2,6-Dichlor-4-(naphth-2-yl-thiomethyl)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 138°C (13), 6-[2,6-Dichlor-4-(4-phenyl-phenoxy-methyl)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 190°C (14), 6-[4-(4-Chlorbenzyloxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 173°C (15), 1-Hydroxy-4-methyl-6-[4-(4-trifluormethoxy-benzyloxy)-phenoxy-methyl]-2-pyridon, Schmp. 143°C (16), 6-[4-(4-tert-Butyl-benzyloxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 181°C (17), 6-[2-(4-Chlor-benzyloxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 161°C (18), 1-Hydroxy-4-methyl-6-[2-(naphth-1-yl-methoxy)-phenoxy-methyl]-2-pyridon, Schmp. 150°C (19), 1-Hydroxy-4-methyl-6-[3-(naphth-1-yl-methoxy)-phenoxy-methyl]-2-pyridon, Schmp. 155°C (20), 6-[3-(4-Chlorbenzyloxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 149°C (21), 6-[4-(4-Chlorphenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-2-pyridon, Schmp. 180°C (22), 6-[2,6-Dichlor-4-(4-chlorphenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 150°C (23), 6-(4-Benzyl-oxy-2,6-dichlorphenoxy-methyl)-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 161°C (24), 6-(2,6-Dichlor-4-phenyl-phenoxy-methyl)-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 195°C (25), 6-[4-(4-Brom-2-chlor-phenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 174°C (26), 1-Hydroxy-4-methyl-6-[4-(3,4,5-trimethoxy-benzyloxy)-phenoxy-methyl]-2-pyridon, Schmp. 154°C (27), 6-[4-(2,4-Dichlorbenzyloxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 173°C (28), 6-[2,6-Dibrom-4-(4-chlor-phenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon (29), 6-(2,6-Dibrom-4-phenyl-phenoxy-methyl)-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 245°C (31), 6-(2-Brom-6-chlor-4-phenyl-phenoxy-methyl)-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon (32), 6-[4-(4-Fluorphenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 151°C (33), 6-[3-(4-Chlor-phenylthio)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon (34), 1-Hydroxy-4-methyl-6-[3-(naphth-1-yl-methylthio)-phenoxy-methyl]-2-pyridon, Schmp. 144°C (35), 1-Hydroxy-4-methyl-6-[3-(naphth-1-yl-methoxy)-phenylthio-methyl]-2-pyridon, Schmp. 163°C (36), 1-Hydroxy-4-methyl-6-(2-phenylphenoxy-methyl)-2-pyridon, Schmp. 179°C (37), 6-(2-Benzylphenoxy-methyl)-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 155°C (38), 1-Hydroxy-3,4-dimethyl-6-[3-(naphth-1-yl-methylthio)-phenoxy-methyl]-2-pyridon, Schmp. 143°C (39), 6-(2,4-Dibrom-6-phenyl-phenoxy-methyl)-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 130°C (40), 6-[4-(4-(4-Chlor-phenoxy)-phenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 100°C (41), 6-[3-(4-Chlor-benzyloxy)-phenylthio-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 94°C (42), 6-[4-(4-Chlor-phenylthio)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 158°C (43), 1-Hydroxy-6-[4-(4-methoxy-phenylthio)-phenoxy-methyl]-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 162°C (44), 1-Hydroxy-4-methyl-6-[3-(phenoxyethoxy)-phenoxy-methyl]-2-pyridon, Schmp. 148°C (45), 6-[4-(4-Chlorphenoxy-propoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 162°C (46), 6-[3-(4-Chlorphenylthio-propylthio)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 102°C (47), 6-[3-(4-Chlorphenylthio-butoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 104°C (48), 6-[3-(4-Chlorphenylthioethoxyethoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 98°C (49), 6-[4-(α,α -Dimethyl-4-methoxy-benzyl)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 156°C (50), 6-[3-(1-(4-Chlorphenylthio)-2,2-dimethyl-prop-3-yl-thio)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 134°C (51), 6-[4-(1-(4-Chlorphenyl)-but-2-en-4-yl-oxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 167°C (52), 6-[3-(4-Chlorphenylthio-ethoxyethoxyethylthio)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 95°C (53), 6-[4-(1-(4-Chlorphenyl)-pent-5-yl)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon, Schmp. 159°C (54).

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen kann auf verschiedenen, an sich bekannt n Wegen erfolgen, z.B. durch Umsetzung von 6-Halogenmethyl-2-pyronen der Formel III (siehe Patentanspruch 9) mit gegebenenfalls geeignet substituierten Phenolen oder Thiophenolen der Formel IV (siehe Patentanspruch 9) und Umwandlung der gebildeten Aryloxymethyl-pyrone bzw. Arylthiomethyl-pyrone der Formel V (s. Patentanspruch 9) in die Hydroxypyridone durch Einwirkung von Hydroxylamin. Die Alkylierungen werden zweckmäßig in protischen oder aprotischen Lösungsmitteln, wie Methanol, Äthanol, Isopropanol, Aceton, Acetonitril, Äthylenglykol-dimethyläther, Diäthylenglykoldimethyläther, Dimethylformamid oder

Dimethylsulfoxid durchgeführt, wobei die aprotischen Lösungsmittel bevorzugt sind. Zur Bindung des freiwerdenden Halogenwasserstoffs werden anorganische oder organische Basen wie Natrium- oder Kaliumhydroxid, Natrium-, Kalium- oder Calciumcarbonat, Triäthylamin, Tributylamin, Pyridin, 4-Dimethylaminopyridin, Diaza-bicyclononan, N-Methylpiperidin u.a. in mindestens äquivalenten Mengen eingesetzt. Die Reaktionstemperaturen liegen im allgemeinen zwischen Raumtemperatur und ca. 80°C; in besonderen Fällen können jedoch auch deutlich höhere oder tiefere Temperaturen wie etwa 110°C oder 0°C vorteilhaft sein.

Zur Umwandlung der 2-Pyrone in die 1-Hydroxy-2-pyridone setzt man das Hydroxylamin im allgemeinen in Form seiner Salze mit anorganischen oder organischen Säuren, vorzugsweise der Salz-, Schwefel- oder Essigsäure, in Gegenwart von mindestens etwa einem Äquivalent einer Base, bezogen auf das Hydroxylammonium-Salz, um. Die Menge des Hydroxylaminsalzes beträgt mindestens etwa 1 Mol, bezogen auf das eingesetzte Pyron; jedoch ist es zur Erhöhung der Reaktionsgeschwindigkeit und der Ausbeute günstig, einen Überschuß einzusetzen, etwa zwischen 2 und 10 Mol, bezogen auf ein Mol, und zudem diese Menge in mehreren Portionen während der Umsetzungsdauer zuzugeben. Als Basen für diese Reaktion kommen sowohl organische als auch anorganische Basen in Betracht. Bevorzugte organische Basen sind Aminopyridin(-Derivate) und Imidazol(-Derivate) wie 2-Aminopyridin, 2-Amino-picolin, 2-Methylamino-pyridin, Imidazol und 2-Methylimidazol; bevorzugte anorganische Basen sind die Carbonate und/oder Bicarbonate der Alkalimetalle (Li_2CO_3 , Na_2CO_3 , K_2CO_3 , NaHCO_3 , KHCO_3 , Rb_2CO_3 , CsHCO_3 , etc.). Von den genannten anorganischen Basen sind die Carbonate und Bicarbonate des Natriums und Kaliums, vor allem das Na_2CO_3 , besonders geeignet.

Die organischen Basen werden im allgemeinen in Mengen zwischen ca. 1 und 20 Mol, vorzugsweise zwischen ca. 3 und 10 Mol je Mol des eingesetzten Pyrons verwendet und können gleichzeitig als Lösungsmittel dienen; damit ist normalerweise auch die Bedingung erfüllt, daß mit Bezug auf das eingesetzte Hydroxylammoniumsalz mindestens etwa 1 Basenäquivalent zugegen ist.

Natürlich können auch Mischungen dieser Basen eingesetzt werden, etwa um den Schmelzbereich des Systems herabzusetzen, wenn bei tiefen Temperaturen gearbeitet werden soll. Im allgemeinen liegen die Reaktionstemperaturen hier zwischen ca. 20°C und 150°C, vorzugsweise zwischen ca. 50°C und 100°C.

Im Falle des Einsatzes der anorganischen Basen wird - wie bei den organischen Basen - zweckmäßig eine der verwendeten Menge an Hydroxylammoniumsalz mindestens etwa äquivalente Menge zugesetzt. Pro Mol Hydroxylammoniumchlorid ist beispielsweise mindestens 1/2 Mol Na_2CO_3 oder 1 Mol NaHCO_3 zu verwenden. Auch die anorganischen Basen können sowohl einzeln als auch in beliebiger Mischung zum Einsatz gelangen.

Zur Durchführung der Variante mit den anorganischen Basen mischt man vorteilhaft das 2-Pyron mit dem Hydroxylammoniumsalz - hier bevorzugt mit dem Hydroxylammoniumsulfat - und dem Alkalicarbonat und/oder -hydrogencarbonat und erwärmt den erhaltenen Kristallbrei, bis das Pyron weitestgehend umgesetzt ist; das entstandene 2-Pyridon kann nach Abtrennung der anorganischen Salze direkt - oder besser noch als Salz einer organischen Base, z.B. als Ethanolaminsalz - isoliert werden.

Die Temperatur, bei der diese Variante ausgeführt wird, sollte ca. 120°C keinesfalls überschreiten. Sie liegt zweckmäßig über ca. 50°C und vorzugsweise zwischen etwa 60 und 105°C.

Es ist auch möglich, sowohl bei der Variante mit organischen als auch derjenigen mit anorganischen Basen, inerte Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel zuzusetzen. Im allgemeinen ist dies zwar nicht erforderlich, kann jedoch im Einzelfall Vorteile bieten. Wenn Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel zugesetzt werden, geschieht dies im allgemeinen nur in kleinen Mengen, meistens bis zu ca. 50 Gew.-% des gesamten Reaktionsansatzes. Bevorzugt beträgt die Menge ca. 3 bis 15 Gew.-%.

Die Lösungs- oder Verdünnungsmittel können polar oder unpolar, mit Wasser mischbar oder nicht mischbar sein. Z.B. können folgende Substanzen verwendet werden: Wasser, niedermolekulare Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, Ethylenglykol, Ethylenglykol-monomethylether und Propylenglykol, Säureamide wie Dimethylformamid und Diethylformamid, Ether wie Diisopropylether, chlorierte Kohlenwasserstoffe wie Chlorbenzol, Nitrile wie Acetonitril, Kohlenwasserstoffe aliphatischer, cycloaliphatischer oder aromatischer Natur.

Die Herstellung der 6-Halogenmethyl-2-pyrone, insbesondere der Chlorverbindungen, kann z.B. in der in Chemische Berichte 100 (1967), S. 658 beschriebenen Weise erfolgen.

Eine andere Synthesemöglichkeit für die Hydroxypyridone besteht in der Seitenkettenhalogenierung von 2-Halogen-6-picolinen zu 2-Halogen-6-halogenmethylpyridinen der Formel VI (siehe Patentanspruch 9), Umsetzung der Halogenmethylgruppe mit gegebenenfalls geeignet substituierten Phenolen, Oxidation zum N-Oxid und Verseifung des kernständigen Halogens auf direktem oder indirektem Wege. Die Umsetzung der Halogenmethylgruppe mit den Phenolen wird vorzugsweise unter Bedingungen durchgeführt, wie sie oben für die Reaktion der Halogenmethyl-pyrone mit Phenolen beschrieben sind. Für die Umwandlung der Pyridine in ihre N-Oxide verwendet man anorganische oder organische Oxidationsmittel wie Wasserstoffpe-

oxid, Perameisensäure, Peressigsäure, Perbenzoesäure, 3-Chlor-perbenzoesäure, tert-Butylhydroperoxid, und arbeitet geg benenfalls unter Katalyse durch eine starke Säure wie Schw felsäure, Perchlorsäure, Toluolsulfonsäure, Trifluoressigsäure und Trifluormethansulfonsäure, vorzugsw ise zwischen Raumtempera-
 5 mit Basen wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid od r Bariumhydroxid oder indirekt über eine Verätherung mit einem seinerseits wieder leicht abspaltbaren Alkohol wie tert.-Butanol oder 2-Methoxyäthanol.

Typisch Verfahrensweisen für die Herstellung d r erfindungsg mäßen Verbindungen d r allgem in n Formel I werden durch die nachfolgenden Beispiele erläutert.

Soweit nach einem der vorstehenden Verfahren Zwischenprodukte erhalten werden, die in Ar od r dem
 10 Pyronring noch reaktionsfähige Substituenten enthalten, lassen sich über diese noch weitere Gruppen einführen, soweit diese den Definitionen R¹ bis R² und den für Ar angegebenen Substituenten entsprechen. Z.B. kann eine freie Hydroxy-oder Mercaptogruppe nachträglich veräthert werden, oder eine Hydroxyme-
 15 thylgruppe, z.B. gebildet durch Reduktion einer Aldehydgruppe, kann in eine Halogenmethylgruppe umge- wandelt und das Halogen dann wieder nucleophil mit einem Phenol oder Thiophenol ausgetauscht werden.

Analog lassen sich auch Pyridinderivate, die bei der Umsetzung der Dihalogenpicoline V mit den Phenolen anfallen, bzw. die daraus durch Oxidation erhaltenen N-Oxide, die noch reaktionsfähige Substituenten
 enthalten, zu anders gearteten Substitutionsprodukten umsetzen.

Gegenstand der Erfindung sind auch die im Anspruch 17 genannten Verbindungen der Formel V, die
 sich als Zwischenprodukte eignen.

20 Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I haben hervorragende topische antimykotische Eigenschaften mit einem breiten Wirkungsspektrum gegenüber pathogenen Pilzen, wie Dermatophyten (Fadenpilze) und solche Pilze, die sowohl die Haut als auch die Schleimhaut befallen, wie Hefen (z.B. Candida spp.), sowie Schimmelpilze (z.B. Aspergillus niger). Sie können deshalb zur Bekämpfung von
 25 Infektionen durch diese Erreger in der Human-und Veterinärmedizin, z.B. an Haustieren, wie Hunden, Katzen, Vögeln und Nutztieren, wie Wiederkäuern, Pferden und Schweinen eingesetzt werden. Die Anwen-
 dung kann als freie Hydroxypyridone oder in Form ihrer physiologisch verträglichen Salze mit anorgani- schen oder organischen Basen (z.B. mit NaOH, KOH, Ca(OH)₂, NH₃, H₂NCH₂CH₂OH, etc.) in den für die
 Bekämpfung von Pilzen üblichen Zubereitungsformen wie Lösungen, Suspensionen, Cremes, Salben, Puder
 30 oder Suppositorien (Ovula) erfolgen. Die neuen Präparate zeichnen sich insbesondere durch ihre hohe Fungizidie sowie eine lange Verweildauer am Infektionsort aus und sind darin Standardpräparaten des
 Handels überlegen, wie in den nachfolgend beschriebenen vergleichenden Untersuchungen gezeigt wird. Zusätzlich haben diese Verbindungen antibakterielle und antivirale Wirkungen, z.B. gegen Herpes-Viren.

35 Beispiele

1: 6-[4-(2,4-Dichlor-benzyl)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-3,4-dimethyl-2-pyridon (Verbindung 7)

Man löste 19,85 g 6-Chlormethyl-3,4-dimethyl-2-pyron (Verbindung A) und 25,3 g 4-(2,4-Dichlor-
 40 benzyl)-phenol in 70 ml Dimethylformamid, fügte 20 g fein gemahlene Kaliumcarbonat hinzu und rührte 48 Stunden bei Raumtemperatur. Dann gab man 200 ml Methylenchlorid und 500 ml Wasser hinzu, trennte die Schichten, wusch die organische Phase zweimal mit je 100 ml Wasser, trocknete und dampfte im Vakuum
 der Wasserstrahlpumpe ein. Den dünn-schicht-chromato graphisch fast einheitlichen Rückstand von 42,7 g erwärmte man mit 200 g 2-Amino-pyridin 56 Stunden auf 75°C und gab während der ersten 41 Stunden in
 45 5 Portionen insgesamt 41,7 g Hydroxylamin-hydrochlorid zu. Man fügte dann 250 ml Methylenchlorid zu, wusch einmal mit verdünnter Salzsäure und zweimal mit Wasser, trocknete die organische Phase und destillierte das Lösungsmittel unter vermindertem Druck ab. Den Rückstand von 39,7 g kristallisierte man
 aus Äthylenglykolmonomethyläther um und erhielt 32,5 g reines Hydroxypyridon vom Schmelzpunkt 169°C.

2 bis 19: Auf die gleiche Weise wie im Beispiel 1 erhielt man, ausgehend von 4-(4-Chlor-phenoxy)-
 50 phenol und A die Verbindung 6, aus 3-(Naphth-1-yl-methylthio)-phenol und A die Verbindung 39, aus 4-(4-Chlor-phenoxy)-phenol und 6-Chlormethyl-4-methyl-2-pyron (Verbindung B) die Verbindung 1, aus 4-(2,4-Dichlor-phenoxy)-phenol und B die Verbindung 2, aus 4-(4-Trifluormethyl-phenoxy)-phenol und B di
 Verbindung 9, aus 2,6-Dichlor-4-(4-chlor-phenoxy)-phenol und B die Verbindung 23, aus 2,6-Dichlor-4-phenyl-phenol und B die Verbindung 25, aus 4-(4-Fluor-phenoxy)-phenol und B die Verbindung 33, aus 3-
 55 (4-Chlor-phenylthio)-phenol und B die Verbindung 34, aus 3-(Naphth-1-yl-methylthio)-phenol und B die Verbindung 35, aus 2,4-Dibrom-6-phenyl-phenol und B die Verbindung 40, aus 4-[4-(4-Chlor-phenoxy)-

phenoxy]-phenol und B die Verbindung 41, aus 4-(4-Chlor-phenylthio)-phenol und B die Verbindung 43, aus 4-Benzyl-phenol und B die Verbindung 4, aus 2-Benzyl-phenol und B die Verbindung 38, aus 4-Phenyl-phenol und B die Verbindung 3, aus 4-(4-Brom-2-chlor-phenoxy)-phenol und B die Verbindung 26 sowie aus 4-[1-(4-Chlorphenyl)-pent-5-yl]-phenol und B die Verbindung 54.

5

20: 1-Hydroxy-4-methyl-6-[4-(naphth-1-yl-methoxy)-phenoxy-methyl]-2-pyridon (Verbindung 10)

Man rührte eine Mischung von 100 g 6-Chlormethyl-4-methyl-2-pyron, 210 g Hydrochinon, 132 g
 10 Kaliumcarbonat und 400 ml Dimethylformamid 72 Stunden bei Raumtemperatur, versetzte mit Wasser, neutralisierte mit Salzsäure, saugte die Ausfällung ab, wusch mit Wasser und trocknete. Durch Behandeln mit Methylenchlorid und anschließendes Umkristallisieren aus Acetonitril erhielt man 68 g praktisch reines 6-(4-Hydroxy-phenoxy-methyl)-4-methyl-2-pyron vom Schmp. 179°C. 4,8 g dieser Verbindung rührte man mit 4 g 1-Chlormethylnaphthalin, 20 ml Dimethylformamid und 8 g Kaliumcarbonat 72 Stunden bei
 15 Raumtemperatur, versetzte dann mit verdünnter Natronlauge, nahm mit Methylenchlorid auf, wusch die organische Phase mit Wasser, trocknete und destillierte das Lösungsmittel ab. Den Rückstand von 7,0 g chromatographierte man in Methylenchlorid über eine Säule mit Kieselgel und erhielt 4,6 g reines 4-Methyl-6-[4-(naphth-1-yl-methoxy)-phenoxy-methyl]-2-pyron vom Schmp. 132°C. Dieses Produkt erwärmte man mit 15 g 2-Amino-pyridin auf 75°C und gab innerhalb von 32 Stunden unter Rühren 7 g Hydroxylaminhydrochlorid in 4 Portionen zu. Nach insgesamt 42 Stunden Reaktionsdauer nahm man mit Methylenchlorid auf, wusch mit verdünnter Salzsäure und Wasser, trocknete, destillierte das Lösungsmittel ab und kristallisierte den
 20 Rückstand aus Acetonitril um. Man isolierte 1,9 g der reinen Verbindung 10 vom Schmp. 179°C.

21-30: Auf die gleiche Weise wie im Beispiel 20 erhielt man durch die Alkylierung des Zwischenproduktes 6-(4-hydroxy-phenoxy-methyl)-4-methyl-2-pyron mit den Chloriden 2,4-Dichlor-benzylchlorid, Cinnamylchlorid, 4-Chlor-benzylchlorid, 4-Trifluormethoxy-benzylchlorid, 4-tert-Butylbenzylchlorid, 3,4,5-Trimethoxy-benzylchlorid, 1-Chlor-3-(4-chlorphenoxy)-propan und 1-Chlor-4-(4-chlorphenoxy)-buten-(2) und Umwandlung der so erhaltenen Pyrone in die Hydroxy pyridone die Verbindungen 5, 8, 15, 16, 17, 27, 48 und 52. Verwendung von Brenzkatechin anstelle von Hydrochinon und Alkylierung mit Naphth-1-yl-methylchlorid führte zur Verbindung 19, Resorcin und 4-Chlor-benzylchlorid zur Verbindung 21.

30

31: 6-[2,6-Dichlor-4-(naphth-2-yl-thiomethyl)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon (Verbindung 13)

Man löste 4,8 g Natrium und 42 g 3,5-Dichlor-4-hydroxybenzaldehyd in 250 ml Methanol, destilliert
 35 das Lösungsmittel unter vermindertem Druck ab, nahm mit 200 ml Dimethylformamid auf, fügt 32 g 6-Chlormethyl-4-methyl-2-pyron hinzu und ließ 3 Tage bei Raumtemperatur reagieren. Anschließend destillierte man das Dimethylformamid unter vermindertem Druck weitgehend ab, setzte Methanol hinzu und isolierte durch Abkühlen und Einengen der Mutterlauge in mehreren Fraktionen insgesamt 44 g 6-(2,6-Dichlor-4-formyl-phenoxy-methyl)-4-methyl-2-pyron vom Schmp. 180°C. 34,5 g dieser Verbindung reduzierte man in einer Mischung aus 250 ml Tetrahydrofuran und 100 ml Methanol mit 1,5 g Natriumborhydrid bei
 40 Raumtemperatur, erwärmte anschließend auf 50°C, fügte dann 10 ml konzentrierte Schwefelsäure hinzu, destillierte das Lösungsmittel zum größten Teil ab, schüttelte den Rückstand mit Wasser, saugte ab, wusch mit Wasser und trocknete. Dieses Produkt (33,1 g, Schmp. 154°C) suspendierte man in 200 ml Methylenchlorid und fügte 0,1 ml Dimethylformamid und dann bei Raumtemperatur portionsweise 11 ml Thionylchlorid zu. Nach 24 Stunden destillierte man das Lösungsmittel ab, kochte den Rückstand mit 200 ml
 45 Methanol, kühlte auf 0°C, saugte ab, wusch und trocknete. Man erhielt 30,1 g reines 6-(2,6-Dichlor-4-chlormethyl-phenoxy-methyl)-4-methyl-2-pyron vom Schmp. 136°C.

7,5 g der erhaltenen Verbindung rührte man mit 4 g 2-Thionaphthol, 30 ml Dimethylformamid und 7 g Kaliumcarbonat 24 Stunden bei Raumtemperatur, versetzte dann mit Wasser, nahm mit Methylenchlorid
 50 auf, wusch mit Wasser, trocknete und chromatographierte die Lösung über eine Säule mit Kieselgel. Man erhielt 8,5 g 6-[2,6-Dichlor-4-(naphth-2-yl-thiomethyl)-phenoxy-methyl]-4-methyl-2-pyron vom Schmp. 125°C. Dieses Produkt erwärmte man mit 25 g 2-Amino-pyridin auf 75°C und gab innerhalb von 37 Stunden in 4 Portionen insgesamt 8 g Hydroxylamin-hydrochlorid zu. Nach 48 Stunden Reaktionsdauer nahm man mit Methylenchlorid auf, wusch mit verdünnter Salzsäure und Wasser, trocknete und destillierte das
 55 Lösungsmittel ab. Den Rückstand kristallisierte man einmal aus Acetonitril und einmal aus Äthylacetat um und erhielt so 2,1 g der reinen Verbindung 13 vom Schmp. 138°C.

32 und 33: Analog der Arbeitsweise des Beispiels 31 wurde durch Umsetzung des Zwischenproduktes 6-(2,6-Dichlor-4-chlormethyl-phenoxy-methyl)-4-methyl-2-pyron mit 4-Phenylphenol und Überführung des so erhaltenen Pyrons in das Hydroxypyridon die Verbindung 14 erhalten. Verwendung von 4-Hydroxybenzaldehyd anstelle von 3,5-Dichlor-4-hydroxybenzaldehyd, sowie analoge Reaktion, Umsetzung mit Thionylchlorid, Kondensation mit 4-(4-Chlor-phenoxy)-phenol und Reaktion mit Hydroxylamin ergab die Verbindung 12.

34: 6-[4-(4-Chlor-phenoxy)-phenoxy-methyl]-1-hydroxy-2-pyridon (Verbindung 22)

10

Man erhitzte 30 g 2-Brom-6-picolin mit 31,6 g N-Bromsuccinimid, 0,015 g Dibenzoylperoxyd und 150 ml Tetrachlorkohlenstoff unter UV-Bestrahlung 30 Stunden am Rückfluß, filtrierte, wusch das Filtrat einmal mit wäßriger Natriumcarbonat-Lösung und dreimal mit Wasser, trocknete und destillierte das Lösungsmittel unter vermindertem Druck ab. Den Rückstand (40,1 g) schüttelte man mit 150 ml Hexan und erhielt durch Absaugen 27,3 g eines Gemisches, das überwiegend aus der gewünschten Mono-neben etwas Dibrommethyl-Verbindung bestand. Dieses Gemisch rührte man zusammen mit 21,4 g 4-(4-Chlorphenoxy)-phenol, 20,7 g Kaliumcarbonat und 50 ml Dimethylformamid 48 Stunden bei Raumtemperatur, fügte dann 200 ml Methylenchlorid hinzu, wusch dreimal mit Wasser, engte die organische Lösung ein und isolierte durch Chromatographie über Kieselgel und Umkristallisieren aus Diisopropyläther 16,3 g 2-Brom-6-[4-(4-chlor-phenoxy)-phenoxy-methyl]-pyridin.

20

15,8 g der erhaltenen Verbindung erwärmte man mit der Lösung von 8,5 g Peressigsäure in 50 ml Eisessig 30 Stunden auf 50°C, destillierte dann das Lösungsmittel bei 40°C unter vermindertem Druck teilweise ab, schüttelte den Rückstand dreimal mit je 200 ml Wasser und einmal mit wäßriger Natriumhydrogencarbonat-Lösung und dekantierte jeweils ab, behandelte schließlich mit 100 ml Diisopropyläther, saugte ab und trocknete. Man erhielt auf diese Weise 10,2 g fast reines N-Oxid vom Schmp. 100°C. Man erwärmte 5 g dieses N-Oxids mit der Lösung von 1,2 g Natriumhydroxid in einer Mischung aus 9 ml Wasser und 20 ml Äthylenglykolmonomethyläther auf 70°C. Dabei bildete sich durch Reaktion mit dem Alkohol rasch der bei 125°C schmelzende Methoxyäthyläther des N-Oxids, der dann langsam verseift wurde. Nach 60 Stunden destillierte man das Lösungsmittel unter vermindertem Druck ab, schüttelte den Rückstand mit 200 ml Methylenchlorid und 50 ml verdünnter Schwefelsäure, trennte die organische Phase ab, trocknete sie und dampfte sie ein. Den Rückstand kristallisierte man aus Acetonitril um und erhielt 2,5 g der reinen Verbindung 22 vom Schmp. 180°C.

30

35: 1-Hydroxy-4-methyl-6-[3-(naphth-1-yl-methoxy)-phenylthiomethyl]-2-pyridon

35

Man löste 26 g Monothioresorcin und 31,8 g 6-Chlormethyl-4-methyl-2-pyron in 100 ml Dimethylformamid, gab unter Rühren und Kühlen mit Eis innerhalb von 30 Minuten 38 g gepulvertes Kaliumcarbonat zu, rührte noch 4 Stunden bei 0°C und 16 Stunden bei Raumtemperatur nach, fügte dann 300 ml Methylenchlorid zu, schüttelte dreimal mit Wasser aus, trennte, trocknete und destillierte das Lösungsmittel ab. Den Rückstand kristallisierte man aus Methanol um und erhielt 44 g 6-(3-Hydroxy-phenylthiomethyl)-4-methyl-2-pyron Verbindung (C) vom Schmp. 129°C. Zu einer Lösung von 8 g Natriumjodid in 200 ml Aceton gab man 8,9 g 1-Chlormethyl-naphthalin, rührte 16 Stunden bei Raumtemperatur, löste dann 12,4 g der Verbindung C in dem Ansatz auf, kühlte auf 0°C und gab portionsweise innerhalb von 5 Stunden 6,9 g gepulvertes Kaliumcarbonat zu. Nach insgesamt 79 Stunden Reaktionszeit bei 0°C destillierte man das Lösungsmittel im Vakuum der Wasserstrahlpumpe ab, nahm den Rückstand mit Methylenchlorid auf, wusch mit Wasser, trennte, trocknete, engte die Lösung ein, chromatographierte über eine Säule mit Kieselgel unter Verwendung von Methylenchlorid als Laufmittel und kristallisierte das Produkt der Hauptfraktionen aus Methanol um. Man erhielt 9 g reines 4-Methyl-6-[3-(naphth-1-yl-methoxy)-phenylthiomethyl]-2-pyron vom Schmp. 139°C.

50

8,5 g dieser Verbindung erhitzte man mit 50 g 2-Aminopyridin auf 75°C und fügte innerhalb von 40 Stunden portionsweise 8,9 g Hydroxylamin-hydrochlorid zu. Nach einer Reaktionszeit von 60 Stunden kühlte man auf Raumtemperatur, fügte Methylenchlorid zu, wusch einmal mit verdünnter Salzsäure und dreimal mit Wasser, trocknete und destillierte das Lösungsmittel ab. Den Rückstand kristallisierte man aus Äthylacetat um und erhielt 4 g Hydroxypyridon vom Schmp. 163°C.

55

36: Setzte man das Pyron C (vgl. Beispiel 35) mit 4-Chlorbenzylchlorid um und verfuhr im übrigen wie im Beispiel 35, so erhielt man die Verbindung 42.

37: 1-Hydroxy-4-methyl-6-[4-(4-chlorphenoxy)-phenoxyethyl]-2-pyridon

171,4 g (0,5 Mol) 4-Methyl-6-[4-(4-chlorphenoxy)-phenoxyethyl]-2-pyridon in 50 ml Toluol wurde auf 80°C erwärmt. Dann wurden 59,9 g (0,36 Mol) Hydroxylammoniumsulfat und 38,3 g (0,36 Mol) Natriumcarbonat hinzugeben. 10 Minuten später wurden nochmals 59,9 g (0,36 Mol) Hydroxylammoniumsulfat und 38,3 g (0,36 Mol) Natriumcarbonat zugesetzt. Nach ca. 4 Stunden wurde die Heizung entfernt und bei etwa 40°C 500 ml Methylenchlorid zugegeben. Das gelöste Reaktionsprodukt wurde dann von den unlöslichen Salzen abfiltriert. Anschließend wurde das Filtrat über Natriumsulfat getrocknet und das Methylenchlorid abgedampft. Beim Verrühren des Rückstands mit 500 ml Ethylacetat kristallisierte das Reaktionsprodukt aus. Zur endgültigen Reinigung wurde das 1-Hydroxy-4-methyl-6-[4-(4-chlorphenoxy)-phenoxyethyl]-2-pyridon aus Dimethylformamid umkristallisiert. Ausbeute 80,5 g (45 %); Schmelzpunkt 168 -170°C.

38: 1-Hydroxy-4-methyl-6-[3-(phenoxyethoxy)-phenoxyethyl]-2-pyridon (Verbindung 45)

Man rührte eine Mischung von 80 g 6-Chlormethyl-4-methyl-2-pyridon, 220 g Resorcin, 400 ml Dimethylformamid und 105 g fein gemahlenes Kaliumcarbonat 72 Stunden bei Raumtemperatur, fügte dann Methylenchlorid hinzu, schüttelte mehrmals mit Wasser aus, trocknete die organische Phase und destillierte das Lösungsmittel unter vermindertem Druck ab. Aus dem viskosen Rückstand (223 g) isolierte man durch Verreiben mit Wasser und anschließendes Umkristallisieren aus Methanol 53 g 6-[3-Hydroxy-phenoxyethyl]-4-methyl-2-pyridon (Verbindung D) vom Schmp. 145°C. 10 g der Verbindung D rührte man mit 11,2 g 1-Jod-2-phenoxyethan (hergestellt durch Umsetzung von 2-Phenoxyethanol mit SOCl₂ und anschließenden Austausch von Chlor gegen Jod mit Natriumjodid in Aceton), 6,9 g Kaliumcarbonat und 50 ml Dimethylformamid 35 Stunden bei 50°C, versetzte mit Methylenchlorid, wusch mehrmals mit Wasser, trocknete und chromatographierte die Lösung über Kieselgel. Als Hauptprodukt isolierte man 10,4 g 4-Methyl-6-[3-(phenoxyethoxy)-phenoxyethyl]-2-pyridon vom Schmp. 95°C. 10 g dieses Pyridons erhitzte man mit 50 g 2-Aminopyridin 63 Stunden auf 75°C unter portionsweiser Zugabe von 8,5 g Hydroxylamin-hydrochlorid, nahm dann mit Methylenchlorid auf, schüttelte mit verdünnter Salzsäure aus (pH der wässrigen Phase 3 bis 4), trocknete, destillierte das Lösungsmittel ab und kristallisierte den Rückstand aus Acetonitril. Man erhielt 4,3 g des reinen Hydroxypyridons vom Schmp. 148°C.

39 und 40: Auf die gleiche Weise wie in Beispiel 38 erhielt man ausgehend von dem Zwischenprodukt D und 1-(4-Chlorphenylthio)-4-jodbutan die Verbindung 48 sowie aus D und 2-(4-Chlorphenylthio)-2'-jod-diethylether die Verbindung 49.

41: 6-[3-(4-Chlorphenylthio-propylthio)-phenoxyethyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon (Verbindung 47)

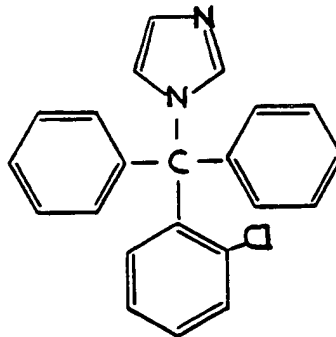
Man rührte eine Mischung aus 12,6 g Monothioresorcin, 31,3 g 1-(4-Chlorphenylthio)-3-jod-propan (hergestellt aus 4-Chlorthiophenol und 1-Brom-3-chlorpropan und anschließendem Austausch von Chlor gegen Jod mit Natriumjodid in Aceton), 16,6 g Kaliumcarbonat und 60 ml Aceton 24 Stunden bei Raumtemperatur, destillierte dann das Lösungsmittel unter vermindertem Druck ab, fügte Methylenchlorid zu, wusch mehrmals mit Wasser, trocknete und isolierte dann durch Chromatographie über Kieselgel mit Methylenchlorid als Laufmittel 14,5 g 3-(4-Chlorphenylthio-propylthio)-phenol. Dieses Produkt rührte man zusammen mit 9,5 g 6-Chlormethyl-4-methyl-2-pyridon, 10,4 g Kaliumcarbonat und 60 ml Aceton 31 Stunden bei 50°C, destillierte dann das Lösungsmittel unter vermindertem Druck ab, nahm den Rückstand mit Methylenchlorid auf, wusch mehrmals mit Wasser, trocknete und chromatographierte über Kieselgel. 11,2 g der Hauptfraktion erhitzte man mit 50 g 2-Aminopyridin 65 Stunden auf 75°C und fügte in mehreren Portionen insgesamt 12 g Hydroxylamin-hydrochlorid zu. Anschließend nahm man mit Methylenchlorid auf, schüttelte mit verdünnter Salzsäure und mehrmals mit Wasser aus, trocknete und destillierte das Lösungsmittel ab. Der Rückstand betrug 9,9 g. Beim Behandeln mit Methanol resultierten 2,7 g reines Hydroxy-pyridon vom Schmp. 102°C.

42 und 43: Bei gleichem Ablauf der Reaktionsfolge und unter gleichen Bedingungen erhielt man ausgehend von Monothioresorcin und 1-(4-Chlorphenylthio)-2,2-dimethyl-3-jod-propan die Verbindung 51 sowie aus Monothioresorcin und (4-Chlorphenylthio)-ethoxyethoxyethyljodid die Verbindung 53.

Untersuchung der Wirksamkeit

Bei der in vitro Untersuchung antimykotischer Substanzen muß zwischen einer Wirkung auf proliferierende (Fungistase) und ruhende Keime (Fungizidie) unterschieden werden.

- 5 Die Fungizidie, getestet am nicht wachsenden Pilz, wird als erschwertes Modell eingestuft. Hierzu wird in Mikrotitrationsplatten eine Verdünnungsreihe der zu testenden Präparate erstellt (31,25 bis 0,25 µg/ml; 8 Schritte). Jede U-förmige Vertiefung auf der Platte wird mit 10⁴ koloniebildenden Einheiten (CFU) des Hauptpilzes *Trichophyton mentagrophytes* inokuliert (Milieu: Physiol. NaCl Lösung). Nach 18 h Inkubation bei 30°C werden die Keime mit 50 % Polyäthylenglykol 400 und NaCl-Lösung gewaschen (zweimalig
10 Zentrifugation) und zur Keimzahlbestimmung auf Malz-Agarplatten mit Hilfe eines automatischen Gerätes ausgestrichen. Nach Bebrütung bei 30°C über 3 Tage werden die Kolonien gezählt und die CFU/ml berechnet. Im Vergleich mit der unbehandelten Kontrolle wird die Reduktion der Keimzahl in Prozent bestimmt (Kontrolle = 0 %). Die Wirkungsstärke wird an Standardpräparaten, z.B. Clotrimazol gemessen; Clotrimazol ist der "generic name" der Verbindung der Formel



- Wie aus Tabelle 1 ersichtlich, zeigten die erfindungsgemäßen Verbindungen eine äußerst niedrige
30 Anzahl CFU im Verhältnis zum Standardpräparat Clotrimazol, d.h. der fungizide oder abtötende Effekt der erfindungsgemäßen Verbindungen ist deutlich stärker ausgeprägt als derjenige des Standardmittels.

Tabelle 1

40 Präparat Nr.	Anzahl CFU/ml \bar{x} (n=4)	Reduktion CFU gegen Kontrolle in %
1	0	100
9	0	100
45 15	1	99,32
17	1,5	98,98
Clotrimazol	63,6	57
50 unbehandelte Kontrolle	147,9	0

n = Anzahl der Meßwerte

\bar{x} = Mittelwert

Als Beispiel für die hohe lokale in vivo Wirksamkeit der erfindungsgemäßen Verbindungen werden Behandlungsergebnisse an experimentell mit *Trichophyton mentagrophytes* infizierten Labortieren angeführt. Hierzu wurden jeweils zwei bzw. vier 450 - 500 g schwere Meerschweinchen (Stamm Pirbright white) mit $1,5 \times 10^4$ Konidien/Tier in die Epidermis, verteilt auf jeweils 6 Infektionspunkte, infiziert. Die Behandlung der Tiere erfolgte 4 und 3 Tage vor der Infektion durch Aufbringen einer 0,3 %igen Präparatlösung auf jeweils 3 Infektionsstellen der rechten Rückenseite. Die linke Rückenseite mit jeweils 3 Infektionsstellen wurde mit Vehikel ohne Präparat auf gleiche Weise behandelt (Vehikelkontrolle).

Neben den mit den erfindungsgemäßen Substanzen behandelten Tieren wurden zwei Tiere mit der Referenzsubstanz Clotrimazol behandelt, und zwei infizierte Tiere blieben unbehandelt (Infektionskontrolle).

Wie aus Tabelle 2 ersichtlich, zeigten die erfindungsgemäßen Verbindungen eine deutlich größere Differenz der Mykosendurchmesser (mm) als das Standardpräparat Clotrimazol, d.h. der antimykotisch Effekt der erfindungsgemäßen Verbindungen war demjenigen von Clotrimazol eindeutig überlegen.

15

20

25

30

35

40

45

50

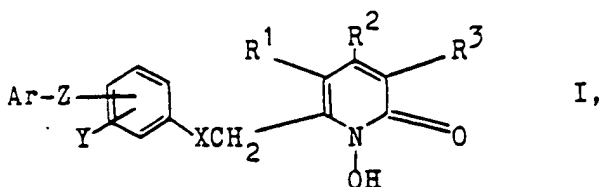
55

Ansprüche

5

1. 1-Hydroxy-2-pyridone der allgemeinen Formel I

10



15

worin bedeuten

R^1 , R^2 und R^3 , die gleich oder verschieden sind, Wasserstoff oder niederes Alkyl mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen, wobei R^1 und R^3 vorzugsweise Wasserstoff sind und R^2 vorzugsweise Methyl ist.

X S oder vorzugsweise O,

20

Y Wasserstoff oder bis zu 2 Halogenatome, nämlich Chlor und/oder Brom,

Z eine Einfachbindung oder die zweiwertigen Reste O, S, $-CR_2-$ ($R = H$ oder C,-C,-Alkyl) oder andere 2-wertige Reste mit 2 - 10 kettenförmig verknüpften C- und gegebenenfalls O- und/oder S-Atomen, wobei - wenn die Reste 2 oder mehr O- und/oder S-Atome enthalten - letztere durch mindestens 2 C-Atome voneinander getrennt sein müssen und wobei 2 benachbarte C-Atome auch durch eine Doppelbindung miteinander verknüpft sein können und die freien Valenzen der C-Atome durch H und/oder C,-C,-Alkylgruppen abgesättigt sind,

25

Ar ein aromatisches Ringsystem mit bis zu zwei Ringen, das durch bis zu drei Reste aus der Gruppe Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, C,-C,-Alkyl, Trifluormethyl und Trifluormethoxy substituiert sein kann.

30

2. Verbindungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Ar den - gegebenenfalls substituierten - Phenylring darstellt.

3. Verbindungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Ar ein isoliertes bicyclisches System darstellt, das sich vorzugsweise vom Biphenyl, Diphenylalkan oder Diphenyläther ableitet und gegebenenfalls substituiert ist.

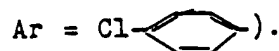
35

4. Verbindungen nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß Z eine Einfachbindung ist.

5. Verbindungen nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß Z Sauerstoff darstellt oder enthält.

40

6. 6-[4-(4-Chlor-phenoxy)-phoxymethyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon (= Verbindung der Formel I gemäß der Definition in Anspruch 1 mit $R^1 = R^3 = Y = H$, $R^2 = CH_3$, X = O, Z = O in 4-Stellung zur XCH_2 -Gruppe, und

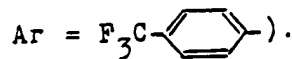


45

7. 6-(Biphenyl-4-oxy-methyl)-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon (= Verbindungen der Formel I gemäß der Definition in Anspruch 1 mit $R^1 = R^3 = Y = H$, $R^2 = CH_3$, X = O, Z = Einfachbindung und Ar = $C_{12}H_9$ in 4-Stellung zur XCH_2 -Gruppe).

50

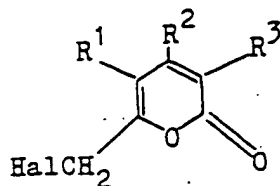
8. 1-Hydroxy-4-methyl-6-[4-(4-trifluormethyl-phenoxy)-phoxymethyl]-2-pyridon (= Verbindung der Formel I gemäß der Definition in Anspruch 1 mit $R^1 = R^3 = Y = H$, $R^2 = CH_3$, X = O, Z = O in 4-Stellung zur XCH_2 -Gruppe, und



55

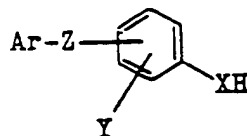
9. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß man jeweils

a) ein 6-Halogenmethyl-2-pyridon der Formel III



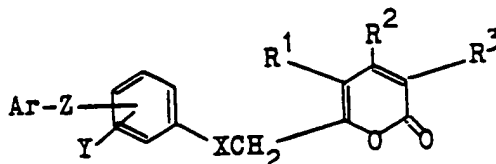
III

mit einem Phenol oder Thiophenol der Formel IV



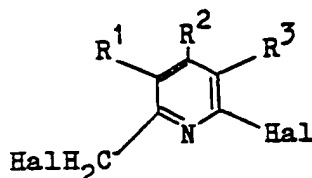
IV

umsetzt und die so gebildeten Aryloxymethyl-pyrone bzw. Arylthiomethyl-pyrone der Formel V



V

durch Einwirkung von Hydroxylamin in die Hydroxypyridone der Formel I umwandelt, oder daß man jeweils b) ein Dihalogenpicolin der Formel VI



VI

mit einem Phenol der Formel IV umgesetzt, die erhaltene Verbindung zum N-Oxid oxidiert und die Verbindung durch Verseifung des kernständigen Halogens in eine Verbindung gemäß Formel I überführt, wobei in den Formeln I und III bis VI die Reste R¹, R², R³, X, Y, Z und Ar jeweils die in den Ansprüchen 1 bis 8 angegebene Bedeutung haben und Hal ein Halogenatom, insbesondere Chlor oder Brom darstellt, oder daß man in Verbindungen, die nach der Arbeitsweise a) oder b) erhalten wurden, oder in solchen Zwischenprodukten, die in Ar oder dem Pyridonring noch reaktionsfähige Gruppen enthalten, durch den Austausch noch andere Substituenten einführt, die den Definitionen der Reste R¹, R², R³ und der Substituenten von Ar genügen.

10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß man in Alternative a die Umwandlung der Aryloxymethylpyrone bzw. Arylthiomethylpyrone der Formel V in die Hydroxypyridone der Formel I durch Umsetzung mit mindestens etwa 1 Mol eines Hydroxylammoniumsalzes pro Mol Verbindung der Formel V in Gegenwart von mindestens etwa einem Äquivalent wenigstens einer organischen oder anorganischen Base, bezogen auf das Hydroxylammoniumsalz, durchführt.

11. Verfahren nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß man als Basen die Carbonate und/oder Hydrogencarbonate der Alkalimetalle, vorzugsweise von Natrium und/oder Kalium, insbesondere Na₂CO₃, verwendet.

12. Verfahren nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, daß man als Hydroxylammoniumsalz Hydroxylammoniumsulfat verwendet.

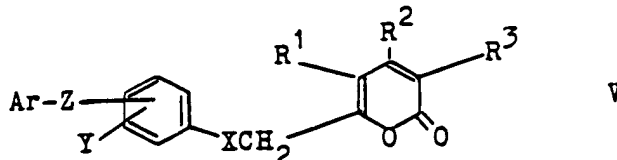
13. Verbindungen der Formel I gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8 oder wie erhalten nach einem oder mehreren der Ansprüche 9 bis 12, und/oder mindestens ein physiologisch verträgliches Salz einer solchen Verbindung mit einer anorganischen oder organischen Base zur Anwendung als Heilmittel.

14. Arzneimittel, enthaltend eine wirksame Menge mindestens einer Verbindung der Formel I gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8 oder wie erhalten nach einem oder mehreren der Ansprüche 9 bis 12, und/oder mindestens eines physiologisch verträglichen Salzes einer solchen Verbindung mit einer anorganischen oder organischen Base, neben einem physiologisch annehmbaren Träger und gegebenenfalls weiteren Zusatz-und/oder Hilfsstoffen.

15. Arzneimittel gemäß Anspruch 14 zur Verwendung als Antimykotikum, insbesondere gegen pathogene Haut-und Schleimhautpilze.

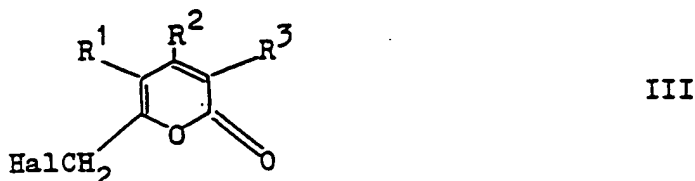
16. Verfahren zur Herstellung eines Arzneimittels gemäß Anspruch 14 oder 15, dadurch gekennzeichnet, daß man mindestens eine Verbindung der Formel I gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8 oder wie erhalten nach einem oder mehreren der Ansprüche 9 bis 12 und/oder mindestens ein physiologisch verträgliches Salz einer solchen Verbindung mit einer anorganischen oder organischen Base mit einem physiologisch annehmbaren Träger und gegebenenfalls weiteren Zusatz-und/oder Hilfsstoffen in eine geeignete Darreichungsform bringt.

17. Verbindungen der Formel V

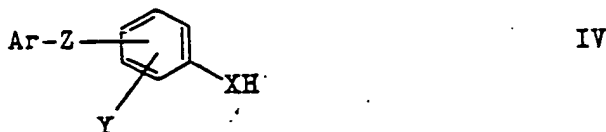


worin R¹, R², R³, X, Y und Ar die in den Ansprüchen 1 bis 8 genannte Bedeutung haben.

18. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel V gemäß Anspruch 17, dadurch gekennzeichnet, daß man jeweils ein 6-Halogenmethyl-2-pyron der Formel III



35 mit einem Phenol oder Thiophenol der Formel IV

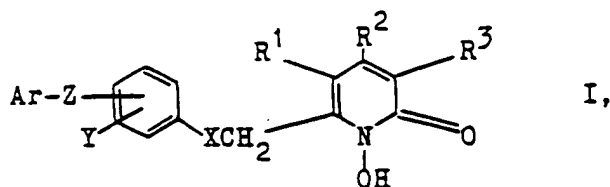


umsetzt, wobei in den Formeln die Reste R¹, R², R³, X, Y, Z und Ar die in den Ansprüchen 1 bis 8 genannte Bedeutung haben und

45 Hal ein Halogenatom, insbesondere Chlor oder Brom, darstellt.

Patentansprüche für folgende Vertragsstaaten: GR, AT und ES:

1. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I



worin bedeuten

R¹, R² und R³, die gleich oder verschieden sind, Wasserstoff oder niederes Alkyl mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen, wobei R¹ und R² vorzugsweise Wasserstoff sind und R³ vorzugsweise Methyl ist,

X S oder vorzugsweise O,

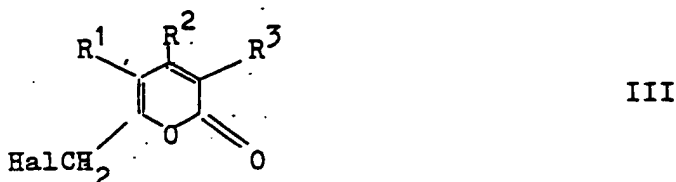
Y Wasserstoff oder bis zu 2 Halogenatome, nämlich Chlor und/oder Brom,

Z eine Einfachbindung oder die zweiwertigen Reste O, S, -CR₂- (R = H oder C₁-C₄-Alkyl) oder andere 2-wertige Reste mit 2 - 10 kettenförmig verknüpften C- und gegebenenfalls O- und/oder S-Atomen, wobei - wenn die Reste 2 oder mehr O- und/oder S-Atome enthalten - letztere durch mindestens 2 C-Atome voneinander getrennt sein müssen und wobei 2 benachbarte C-Atome auch durch eine Doppelbindung miteinander verknüpft sein können und die freien Valenzen der C-Atome durch H und/oder C₁-C₄-Alkylgruppen abgesättigt sind,

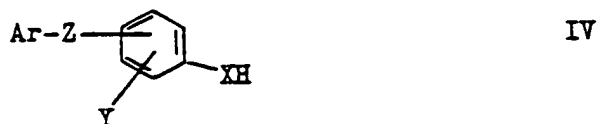
Ar ein aromatisches Ringsystem mit bis zu zwei Ringen, das durch bis zu drei Reste aus der Gruppe Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, C₁-C₄-Alkyl, Trifluormethyl und Trifluormethoxy substituiert sein kann,

dadurch gekennzeichnet, daß man

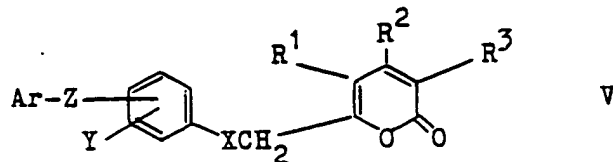
a) ein 6-Halogenmethyl-2-pyridon der Formel III



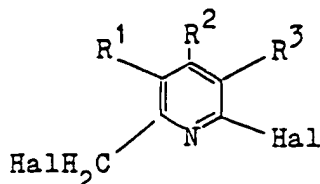
mit einem Phenol oder Thiophenol der Formel IV



45 umgesetzt und die so gebildeten Aryloxymethyl-pyrone bzw. Arylthiomethyl-pyrone der Formel V



55 durch Einwirkung von Hydroxylamin in die Hydroxypyridone der Formel I umwandelt, oder daß man
b) ein Dihalogenpicolin der Formel VI



VI

mit einem Phenol der Formel IV umgesetzt, die erhaltene Verbindung zum N-Oxid oxidiert und die Verbindung durch Verseifung des kernständigen Halogens in eine Verbindung gemäß Formel I überführt, wobei in den Formeln III bis VI die Reste R¹, R², R³, X, Y, Z und Ar die gleiche Bedeutung wie in Formel I haben und Hal ein Halogenatom, insbesondere Chlor oder Brom darstellt, oder daß man in Verbindung n, die nach der Arbeitsweise a) oder b) erhalten wurden, oder in solche Zwischenprodukte, die in Ar oder d m Pyridonring noch reaktionsfähige Gruppen enthalten, durch deren Austausch noch andere Substituenten einführt, die den Definitionen der Reste R¹, R², R³ und der Substituenten von Ar genügen.

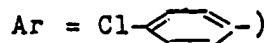
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man solche Verbindungen der Formel I herstellt, worin Ar den - gegebenenfalls substituierten - Phenylring darstellt.

3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man solche Verbindungen der Formel I herstellt, worin Ar ein isoliertes bicyclisches System darstellt, das sich vorzugsweise vom Biphenyl, Diphenylalkan oder Diphenyläther ableitet und gegebenenfalls substituiert ist.

4. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man solche Verbindungen der Formel I herstellt, worin Z eine Einfachbindung ist.

5. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man solche Verbindungen der Formel I herstellt, worin Z Sauerstoff darstellt oder enthält.

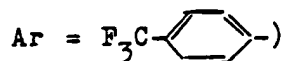
6. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man 6-[4-(4-Chlor-phenoxy)-phoxymethyl]-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon (= Verbindung der Formel I gemäß der Definition in Anspruch 1 mit R¹ = R² = Y = H, R³ = CH₃, X = O, Z = O in 4-Stellung zur XCH₂-Gruppe, und



herstellt.

7. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man 6-(Biphenyl-4-oxy-methyl)-1-hydroxy-4-methyl-2-pyridon (= Verbindungen der Formel I gemäß der Definition in Anspruch 1 mit R¹ = R² = Y = H, R³ = CH₃, X = O, Z = Einfachbindung und Ar = C₆H₅ in 4-Stellung zur XCH₂-Gruppe) herstellt.

8. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man 1-Hydroxy-4-methyl-6-[4-(4-trifluormethyl-phenoxy)-phoxymethyl]-2-pyridon (= Verbindung der Formel I gemäß der Definition in Anspruch 1 mit R¹ = R² = Y = H, R³ = CH₃, X = O, Z = O in 4-Stellung zur XCH₂-Gruppe, und



herstellt.

9. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß man in Alternative a die Umwandlung der Aryloxymethylpyrone bzw. Arylthiomethylpyrone der Formel V in die Hydroxypyridone der Formel I durch Umsetzung mit mindestens etwa 1 Mol eines Hydroxylammoniumsalzes pro Mol Verbindung der Formel V in Gegenwart von mindestens etwa einem Äquivalent wenigstens einer organischen oder anorganischen Base, bezogen auf das Hydroxylammoniumsalz, durchführt.

10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß man als Basen die Carbonate und/oder Hydrogencarbonate der Alkalimetalle, vorzugsweise von Natrium und/oder Kalium, insbesondere Na₂CO₃, verwendet.

11. Verfahren nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß man als Hydroxylammoniumsalz Hydroxylammoniumsulfat verwendet.

12. Verfahren zur Herstellung eines Arzneimittels, dadurch gekennzeichnet, daß man mindestens eine Verbindung der Formel I wie erhalten nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 11 und/oder mindestens ein physiologisch verträgliches Salz einer solchen Verbindung mit einer anorganischen oder

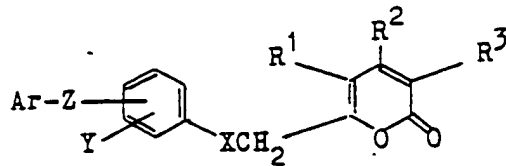
organischen Bas

mit einem physiologisch annehmbaren Träger und gegebenenfalls weiteren Zusatz- und/oder Hilfsstoffen in eine geeignete Darreichungsform bringt.

13. Verbindungen der Formel V

5

10



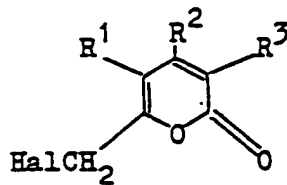
V

worin R¹, R², R³, X, Y, Z und Ar die in den Ansprüchen 1 bis 8 genannte Bedeutung haben.

15

14. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel V gemäß Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet, daß man jeweils ein 6-Halogenmethyl-2-pyron der Formel III

20

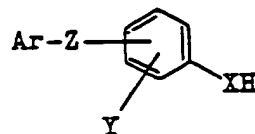


III

25

mit einem Phenol oder Thiophenol der Formel IV

30



IV

umsetzt, wobei in den Formeln die Reste R₁, R₂, R₃, X, Y, Z und Ar die in den Ansprüchen 1 bis 8 genannte Bedeutung haben und Hal ein Halogenatom, insbesondere Chlor oder Brom, darstellt.

35

40

45

50

55